```
L1
        ANSWER 1 OF 3 HCAPLUS COPYRIGHT 2010 ACS on STN
   AN
        1975:606102 HCAPLUS Full-text
   DN
        83:206102
   OREF 83:32435a, 32438a
        Coumarin derivatives
        Umezawa, Hamao: Kataoka, Mutsuo: Hosoi, Kazuo: Kawabe, Norio: Ohno.
        Masaji: Takeuchi, Tomio
   PΑ
        Toray Industries, Inc., Japan
   SO
        Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 7 pp.
        CODEN: JKXXAF
  DT
       Patent
  LA
       Japanese
  FAN. CNT 1
       PATENT NO.
                            KIND
                                   DATE
                                               APPLICATION NO.
                                                                       DATE
       JP 50046666
                             A
                                   19750425
                                               JP 1973-92456
                                                                       19730820 <---
  PRAI JP 1973-92456
                             A
                                   19730820
  IPC1 C07D0311-56; C07D0311-00 [C*]; A61K0031-37 [ICA]; A61K0031-366 [ICA, C*]
  IPCR C07D0311-00 [I, C*]: C07D0311-56 [I, A]: A61K0031-366 [N, C*]: A61K0031-37
       27-14 (Heterocyclic Compounds (One Hetero Atom))
  CC
  ΤI
       Coumarin derivatives
      antibacterial cinnamoy/coumarin; hypotensive cinnamoy/coumarin;
      antiinflammatory cinnamoylcoumarin; coumarin cinnamoyl
  IT
      Antihypertensives
      Bactericides, Disinfectants and Antiseptics
       Inflammation inhibitors
          (cinnamoy/coumarins)
 IT
      57339-78-3P
                    57339-79-4P
                                   57339-80-7P
                                                 57339-81-8P
                                                                57339-82-9P
      57339-83-0P
                    57339-84-1P
                                   57339-85-2P
                                                 57339-86-3P
                                                                57339-87-4P
      RL: SPN (Synthetic preparation); PREP (Preparation)
         (preparation and bactericidal, hypotensive, and antiinflammatory activites
         of)
 11
      57339-61-4P
                    57339-62-5P
                                   57339-63-6P
                                                 57339-64-7P
                                                               57339~65-8P
      57339-66-9P
                    57339-67-0P
                                  57339-68-1P
                                                 57339-69-2P
                                                               57339-70-5P
      57339-71-6P
                    57339-72-7P
                                  57339-73-8P
                                                 57339-74-9P
                                                               57339-75-OP
      57339-76-1P
                    57339-77-2P
                                  57339-88-5P
                                                 57339--89--6P
                                                               57339-90-9P
      57339-91-0P
                    57339-92-1P
                                  57339-93-2P
                                                 57339-94-3P
                                                               57339-95-4P
     57339-96-5P
                    57339-97-6P
                                  57339-98-7P
                                                 57339-99-8P
                                                               57340-00-8P
     57340-01-9P
                    57340-02-0P
                                  57340-03-1P
                                                 57340-04-2P
                                                               57340-05-3P
     57340-06-4P
                    57340-07-5P
                                  57340-08-6P
                                                57340-09-7P
     RL: SPN (Synthetic preparation); PREP (Preparation)
        (preparation and bactericidal, hypotensive, and antiinflammatory activities
        of)
1 T
     57339-60-3P
     RL: RCT (Reactant); SPN (Synthetic preparation); PREP (Preparation); RACT
     (Reactant or reagent)
        (preparation and hydrogenation of)
IT
     2555-37-5
    RL: RCT (Reactant): RACT (Reactant or reagent)
        (reaction of, with benzaldehyde)
    100-52-7, reactions
    RL: RCT (Reactant); RACT (Reactant or reagent)
       (with acetylhydroxycoumarin)
    For diagram(s), see printed CA Issue.
```

IT

GF

Coumarins I (R = aromatic groups: n = 1-2) were prepared by condensation reaction of AB 3-acetyl-4-hydroxycoumarin (II) with aromatic aldehydes R(CH:CH)n-1CHO in the presence of organic amines. I were optionally converted into III by hydrogenation. I and III had antibacterial. hypotensive, and antiinflammatory activities (no data). Thus, reflux of a mixture of 11 6.50, BzH 3.36, and piperidine 1.05 g in CHCl3 4 hr gave 56% 3-cinnamoyi-4-hydroxycoumarin (IV). Hydrogenation of 3.23 g !V in THF on 5% Pd-C 1.5 hr gave 82% 3-hydrocinnamoy!-4-hydroxycoumarin. Among 50 addnl. I and III prepared were 3-(m-hydroxycinnamoy!)-4-hydroxycoumarin, 3-[3-(m-hydroxypheny!)propiony!]-4-hydroxycoumarin, and 3-(p-hydroxycinnamoy!)-4-hydroxycoumarin.

OSC. G THERE ARE 5 CAPLUS RECORDS THAT CITE THIS RECORD (5 CITINGS)



昭和 48 28.20

許 庁 長

- 発明の名称を担活性物質の製造法
- ョー 利 てクロサキタ 東京都練馬区豊玉北4T目23番地

梅吳溪 (外 5、名)

4. 特許出願人

1 0 3 -

(315)東 レ 株 式 会 「^{(変取練}な 藤 吉 次

5. 代 郵便番号

103---都中央区日本橋室町2丁目2番地 東 レ.株 式 会 社 内 (TEL (270) 0111) (6503) 篠

6. 添付書類の目録

30 Bl 30 BL 19 日本国特許庁

公開特許公報

①特開昭 50-46666

43公開日 昭50.(1975) 4.25

Ц8-92Ц56 21特願昭

昭48 (1973) 8.20 22出願日

未請求

(全7頁)

庁内整理番号 7043 仏仏

6910 44 7043 44

62日本分類

16 E41

51 Int. C12

CO7D311/56/ AbIK 31/37

- 発明の名称 生理活性物質の製造法
- 特許請求の範囲
 - (1) 3-アセチルー4ーオキシクマリンと式。 Ar-(CH=CH) = T CHC (但し、Ar は芳香 3: 族基を示し、nは1または2を示す)にて示 される芳香族アルデヒドとを有機アミンの存 在下に縮合反応させることを特徴とする式

(但し Ar、 A は前記に同じ)にて示される生 理活性物質の製造法

(2) 3ーアセチルー4ーオキシ Ar - (CH = CH) = T CHO (但し Ar は芳香族基 を示し、立は1または2を示す)にて示され る芳香族基アルデヒドとを縮合反応させて式

(但し Ar、nは前記に同じ)にて示される化 合物を製造し次いでこれを接触還元すること

(但し 台、 口は前記に同じ) にて示される生 理活性物質の製造法・

発明の詳細な説明

本発明は血圧降下剤、抗炎症剤、抗菌剤等と して有用な生理活性物質の製造法に関するもの

本発明方法のオーは3ーアセチルー4ーオキ シ ク マ リ ン(I) と 芳 香 族 ア ル デ ヒ ド(II) と を 有 機 ア ミン存在下に所謂クライゼンーシュミツト縮合 させ生理活性化合物(II)を製造するものである。 OH 0 C-CH3

$$+ CHO - (CH = CH) n - 1 - Ar$$

$$+ CHO - (CH = CH) n - 1 - Ar$$

$$+ CHO - (CH = CH) n - Ar$$

$$+ CHO - (CH = CH) n - Ar$$

特別 昭50-466662

(但し式中 Ar は芳香族を示し」は1または2を示す)

反応の実施に際し、芳香族アルデヒド(II) は通常 3 - アセチルー 4 - オキシクマリン(I) に対し

反応温度は室温~100℃付近が用いられる。 通常の脊媒ではその溶媒の沸点付近が好ましい。 本発明の特記すべき点は反応系中に種々の乾

燥剤を共存させ、反応で生成する水を除くこと により生成物の収率を上げ得ることにある。

用いる乾燥剤としては、無水硫酸ナトリウム、無水硫酸マクネシウム、モレキュラーシーブ等がある。乾燥剤は直接反応混合物中に共存させるか、あるいは、反応容器と、冷却器との間、を燃料剤をつめたソックスと、特の方法で使用、透流する溶媒より水分を除く等の方法で使用。なれる。用いる乾燥剤の量は反応で生成する水分を吸収し得る量以上であればよいが、通常は2倍以上が好ましい。

かくして反応中あるいは反応後に生成物の結晶が析出する時はこれを尹取する。反応後結晶が析出しない時は、※族を留去後、再結晶する。 その他通常用いられる精製法により一般に高収率で化合物(II)が得られる。

本発明方法のオニはかくして得られた化合物

Q5~10倍当量、好ましくは1~2倍当量が用いられる。

反応には通常有機溶媒が用いられるが、溶媒としては試薬に不活性なものであればいかなるものでも良い。かかる溶媒としてはメタノール、エタノール、ローブロペノール、180 ープロパノール等のアルコール類、ペンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素、ジクロルエタン、クロロホルム、四塩化炭素、ジクロルエタン、トリクレン等の塩素化炭化水素、テトラヒドロフラン、シオキサン等のエーテル類、ジメチルスルホキサイド、ジメチルホルムアミド等である。

反応系に共存させる有機アミンは所謂クライゼンーシュミット縮合を生起するものであればいづれでもよく、モルホリン、ピペリジン、ピロリジン、シクロヘキシルアミン又はこれらと酢酸との塩等が用いられる。これら有機アミンは 3 ーアセチルーオキシクマリン(1) に対し 0.01~5 倍当量好ましくは 0.1~1.0 倍当量が用いられる。

(II)を接触還元し生理活性物質(III)を製造するものである。Au

$$C-(CH=CH)_{m}-Ar$$

$$OH O C CH_{2m}-Ar$$

$$OH C-(CH_{2m}-Ar)$$

この反応には白金、パラジウム、ロジウム、 あるいはこれらを活性炭等の担体上に保持させ た触媒あるいはラネーニッケル等の自体周知の 接触還元触媒を用いる。

これら触媒存在下に水素ガスを反応させるに際しては通常溶媒が用いられるが、かかる溶媒としてはメタノール、エタノール、ローブロバノール等のアルロール類、テトラヒドロフラン、シオキサン等のエーテル類、酢酸、プロピオン酸等のカルボン酸、酢酸エチル等のエステル類、あるいは、カセイアルカリの水溶液またはアルコール裕液等がある。

水添反応は常温常圧で十分進行する。かくして、反応後、触媒を严遇して除き、溶媒を留去することにより化合物のが定量的に得られる。この後、再結晶、シリカゲルクロマト等により容易に精製することができ、化合物のが高収率で得られる。

かくして得られる化合物(II)。(III) は抗菌剤としても有効であるが、さらに本発明者等は、血圧降下剤、抗炎症剤、等としても有用であることを見い出した。

すなわち化合物(II)、(II)はチロシンヒドロキシラーゼ、ドーパミンBヒドロキシラーゼに対して強力な阻害作用を持ちノルアドレナリンの生合成を阻害することが見い出された。

また、ラットに対するカラゲニン浮腫に対し て強い抑制作用を有している。

次に本発明の実施例について説明する。 実施例 1

3 - ンンナモイルー 4 - オキシクマリン3 - アセチルー 4 - オキシクマリン 650

圧にて水添する。 1.5 時間で理論量の水素を吸収する。 触媒を严取して除き、溶媒を減圧留去する。 得られる無色結晶をエタノールより再結晶する。 2.85 g (82%) の目的物が得られる。 mp 124-125℃分析値を示す。

実	引值		0 (%) 7 3. 1 8	н (%) 5,00
# 1	有伤	C H O.	7346	480

実施例 3

3 - (m - オキシシンナモイル) - 4 - オ キシクマリン

3 ー アセチルー 4 ー オキシクマリン 5.96 g mーオキシベンズアルデヒド 5.56 g 、ピベリジン 0.82 g を クロロホルム 50 ml に溶かし、2 時間加熱 遺流 する。この間、ソックスレー抽出器に無水硫酸ナトリウムをつめたものを用い反応で生成する水を除く。反応後、反応混合物を氷冷し、結晶を沪取する。ジメチルホルムアミドーエタノールより再結晶。5.44 g (60%)の目的物を得る。mp 265-268℃

特別 昭50-46666(3) ま、ベンズアルデヒド 3.56 ま、ビベリジン 1.05 まをクロロホルム 60 mg に溶かし 4 時間、加 温濃流する。この間ソックスレー抽出器に無 水硫酸ナトリウムをつめたものを用い、反応 で生成する水を除く、反応混合物にエタノー ル 20 mgを加えると結晶が析出する。冷却後 結晶を沪取し、エタノールで洗浄する。得ら れる結晶をジメチルホルムアミドーエタノー ルより再結晶する。 5.14 g (56%) の結晶が 得られる。

mp [217-219℃] 分析値を示す C (%) H (%) 実測値 7 3.8 2 4.5 2 計算値 C₁₈ H₁₂ O₄ 7 3.9 6 4.1 4

実施例2

3 ーヒドロシンナモイルー 4 ーオキシクマ リン

3 ーシンナモイルー 4 ーオキシクマリン 3.2 3 g をテトラヒドロフラン 150 me に溶かし、 5 % パラジウムー炭素 300 mg を加え、常温常

分析値を示す。

 C (%)
 H (%)

 実測値
 69.92
 4.21

 計算値 (%)
 70.13
 5.92

実施例4

3 ー (皿ーオキシヒドロシンナモイル) ー 4 ーオキシクマリン

3 - (m-オキシシンナモイル) - 4 - オキシクマリン 3.87 g をテトラヒドロフラン 150 mg にけんだくさせ、 5% パラジウムー炭素 300 mg を加え、常温常圧にて水添する。 2 時間で理論 量の水素を吸収する。 触媒を沪過して除き、溶媒を減圧留去する。 得られる結晶をエタノールより再結晶する。 3.16 g (82%) の目的物が得られる。 mp 162-163℃分析値を示す。

 COA
 HOA

 実測値
 69.47
 4.61

 計算値 CmHz4Om
 69.67
 4.55

以下実施例を表にて示す。

特別 昭50-46666(4)

	構 造 式	反応整媒	触 媒	再結晶溶媒収率	ш р С	分析值、	上が実測(C(%)	H (%)	計算值 Ce(%)	
5	OH ECH=CH-O-OH	クロロホルム	ピペリジン	DMF-ETOH 49%	294-296°C dec	C ₂₈ H ₁₂ O ₅		4. 2 2 3. 9 2		
6	от č (сн.),-Ф-он	T H F	5%pd-c	ジオキサンー ETOH 7 4 %	198-199℃	C ₂₈ H ₂₄ O ₅		4, 7 1 4. 5 5		
7	CCH=CH-O	クロロホルム	ピペリジン	DMF-ETOH 50%	212-2140	C ₂₈ H ₁₂ O ₅		4. 1 3 3. 9 2		
8	OH C(CHz), HO	T H F	5%pd c	ETOH 75%	174-1760	C ₂₅ H ₂₄ O ₅		4. 5 2 4. 5 5		
ÿ	OH & CH = CH-O- CE	トリクレン	ピペリジン	DMF-ETOH 56%	204-2076	CBHEOCK	6 5, 9 1 6 6 1 7	5 5 7 5 5 9	10.86 10.85	
10	O (CH.)2-@-@	тнғ	5%pd-c	ジオキサン ETOH 7 2 %	148-151℃	C28H24O4 O€	6 5. 8 0 6 5. 7 6	4. 0 9 3. 9 9	10.52	
11	OH CCH-CH-O	トリクレン	ピベリジン	DMF-ETOH : 55%	176-179℃	C ₂₈ H ₂₈ O ₄ O€	6 6 5 8 6 6 1 7	3 5 7 3 5 9	10.88	
12	OF C(cip)-O	тнв	5%pd-c	THF-ETOH 80%	125-127℃	C23H2304 O2		4. D 2 3. 9 9	1 Q 6 2 1 Q 7 9	
13	CCH=C+. Od	トリクレン	ピペリジン	DMF-ETOH 62%	177-179℃	CzsHzΩ4O€	6 6 5 4 6 6 1 7	5 5 0 5 3 9	10.65	
14	00 € (CH3)3-00 de	тнв	5%pd-c	THF-ETOH 81%	124-1267	C™H™O4O%	6 5, 5 9 6 5, 7 6	4. U 6 3. 9 9	10.75	
15	OH COHOCH-GOCH.	トリクレン	ピペリジン	DMF-ETOH 52%	193-196℃	C _{fg} H ₁₄ O ₅	7 a 7 6 7 a 8 o	4. 4 1 4. 3 8		
16	C(CHb)3-@-OCH3	T H P	5%pd-c	THF-ETOH 83%	153-154°C	Craffige Os	7 0. 5 1 7 0. 5 6	5. 0 6 4. 9 8		

ETOE:エタノール

T H F: テトラヒドロフラン

D M F:ジメチルホルムアミド

特許出願人 東 レ 株 式 会 社 代 理 人 篠 田 巌 6 前配以外の発明者

ホックラシ テピロ 鎌倉 市 手 伝 6 6 0 - 1 東レ鎌倉山寮 ホッシュイ カズ オ 細 井 和 男

かでクラシッニシ 鎌倉市津西2丁目1番地17号 かり ペ ノリ オ 川 辺 紀 雄

かマクラシ ツ ニシ 鎌倉 市 準 西 2 丁 目 5 番 2 1 号 オオ ノ マサ ジ 大 野 雅 二

ますが7 9 cが> 3*9ン 9* 東京都品川区東五反田 5 - 1 - 1 1 2h 44 に オ 竹 内 富 雄 Œ

48.10.1

昭和 年 月 日

特許庁長官 斎 藤 英 雄 闘

1. 事件の表示

昭和 4 8年特許顯才 9 2 4 5 6 号

2. 発明の名称

生理活性物質の製造法.

5. 特許出願人住所・名称

ボー名称 デコウオタニホンシルスチ 東京都中央区日本精霊町2丁目2番地 トウ (315)東 レ 株 式 会 社

代表者 夢 吉 次 英

4. 代理人住所·氏名

東京都中央区日本橋室町2丁目2番地東 レ 株 式 会 社 内電話 (270) 0111

5. 補正命令の日付

98

6. 補正の対象

発明の詳細な説明の標

7. 補 正 の 内 容 別紙のとおり



明細書オ11頁とオ12頁の間に下記表を挿入する。

	## ## **	反応密媒		斑 丝 異 寒 惟	тр℃	分析值	上が実績	明値・下式	が計算値
:	117 /B. X.		25 87	再 結 晶 溶 媒 収 率	шр С		C (99	H (%)	N (96)
17	OH E CHOOCHS	トリクレン	ピペリジン	DMF-C ₆ H ₆ 66%	166-167C	C ₁₀ H ₁₄ Ó ₈	70.68 70.80	4.45 4.58	
	OT C(CH.) 2 OCH.	T H F	5 % p d — c	THF-EtoH 87%	112114°C	C, 8 H, 6 O8	70.29 70.36	5.04 4.98	•
1 9	ord och	トリクレン	ピペリジン	DMF-EtoH 6 2 %	199-201°C	C ₁₉ H ₁₄ O ₅	70.76 70.80	4.34 4.38	
2 0	OCH3	THF	5 % p d c	THF-E to H 8 5 %	1 3 2-1 3 3°C	C19 H16 O5	70.26 70.36	5.06 4.98	
21	ON CHECH-O-CN	トリクレン	ピベリジン・	DMF-EtoH 78%	275-276°C	C10 H11 O4 N	71.84 71.92	6, 6 5 3,4 9	4.3.7 4.4.1
	O CCHP JF (O CN	T H F	5 % pd-c.	ジオキサンーEtoH 8 4 %	181-185℃	C19 H13 O4 N	71.42 71.47	4.3.5 4.1 _. 0	4.33 4.39
	OH & CH-CH-O-DEC	トリクレン	ピベリジン	DMF-EtoH .	1 7 2—1 75°C	C20 H16 Os	71.29 71.42	4.80 4.80	
	~~~	T H F		THF-石油ベンジン 8 4 %	1 4 1-1 4 2°C	C20 H18 O8	71.12 70.99	5. 3 3 5. 3 6	
٠,	OH S CHECH (O) W(CHP)	トリクレン	ピベリジン	DMF-EtoH 64%	2 2 9 2 3 2°C. dec	C20 H17 O4 N	71.64 71.63	5. 2 9 5. 1 1	4.1 3 4.1 8
2,6	Off CCHP - (CHP)	тнг	5 % pd - c	EtoH 615	154-155°C	C20 H19 O4 N	71, 51 71, 20	5. 5 2 5. 6 8	4.57 4.15

		•		•	•		• .		;
		-		-		•			
-	<del>-</del> ,	1	,		·		特開	昭50—466	6 6 ( <del>6</del> )
	構 造 式	反応溶媒	無	再 結 晶 潜 條 ! 収 率	<b>тр</b> ℃	分析值	上が実施 C(紙)	明値、下が計 日 (6)	算徹
	CH-CH-CH-(OP-CH(CH))	トリクレン	ピベリジン	DMF-EtoH 62%	144-146°C	C21 H18 O4	75.14 75.43	5.3.1 5.4.3	• •
28	OH S (CH2)-(O)-CH(CH2)2	T H F	5 % pd — e	E to H 8 9 %	116-118°C	C21 H20 O4	74.5.2 74.98	5. 9 9 5. 9 9	
29	OCHS CH-CH-Q-OCHS	トリクレン	ピベリジン	DMF-EtoH 60%	222-2240	C20 H16 O6	6815 6818	4.75 4.58	
50	OLO COHO OCH	тнг	5 % pd - c	ジオキサンEtoH 8 7 <b>%</b>	169-172°C	C ₂₀ H ₁₆ O ₈	67.67	5.27 5.12	
31	CAN CH - CH- O - OCH	トリクレン	ピペリジン	DMF-EtoH	227-229°C	C ₂₀ H ₁₆ O ₆	6813	4.72 4.58	
3 2	OH O OCH	т н г	5 % pd - c	ジオキサン―EtoH 89%	170-173°C	C20 H18 O6	67.66	5.24 5.12	-
	OH OCH-CH-O-OH	トリクレン	ピペリジン	DMF-EtoH 73%	235-238℃	C1. H1. Oa	6 7.4 5 6 7. 4 5	4.25	
34	OCH OCH OCH	тнг	, 5 % p d − c	ジオキサンー石油ペンジン 8 4 <b>ダ</b>	184-186°C	C ₁₀ H ₁₆ O ₆	6.6.8.0	468	
± 3 5	OH OH CH-CH-O-OCH	トリクレン	ピペリジン	DMF-EtoH 70%	225-228°C	C ₁₉ H ₁₄ O ₆	6 7.1 2	4.25	•
3 6	OH & (CHE)2- OP OCHE	THF	5 % pd-c	ジオキサンーローヘキサン	148-150°C		6 6,9 5	4.83 4.75	

	•				•	
				1.		
	· ·			•		
		•				- <del>-</del>
. *	<b>淮 犬</b>	反応答案	<b>14</b> #	再 始 县 港 株 収 平	mp C	分析值 上が実調値、下が計算値 (2.66) 1969 e1.69
المُحْرِينَ اللهِ المِلْمُ المِلْمُ اللهِ اللهِ اللهِ اللهِ اللهِ اللهِ اللهِ اللهِي المِلْمُ المِلْمُ المِلْمُ المِلْمُ اللهِ المِلْمُ المِلْمُ المِلْمُ المِلْمُ اللهِ اللهِ المِلْمُ ال	CH=CH-QY-OH OH	トリタレン	ピペリジン	DMF-StoH 475	278-282C dec	6443 387 C ₁₈ H ₁₂ O ₆ 6447 3.73
	(ch) O OH	T H P	5 <b>≰</b> p d − e	ジオギン―思to日 6 9 %	210-215°C	6626 454 C ₁₈ H ₁₄ O ₆ 6625 432
	CH=CH-(0)-0H 0Et	トリクレン	ピペリジン	DMF-EtoE 7 6 %	190-195℃	6804 474 d ₂₀ H ₁₆ Og 6818 458
	(CH2)2-O)-OH OEt	THF	5 <b>5</b> pd — c	ジオキサン一思to표 5 2 %	164-165°C	67.57 5.03 Cge H ₁₈ O ₆ 67.79 5.12
	CH=CH-Q-0	トリクレン	ピペリシン	DMF-RtoH 5 2 €	2 6 5 – 2 6 4°C	67.58 3.72 C ₁₉ H ₁₂ O ₆ 67.85 3.60
		T H F	5≰ på — e	ジオキサン- E to H 8 6 番	144-1460	67.58 4.25 0 ₁₀ H ₁₄ O ₆ 67.45 4.17
	ссн=сн-{О}-Ф Ф	トリタレン	ピベリジン	DMF-RtoH 47¢	739-240°C	5 2 8 0 2 7 4 1 2 7 0 0 1 8 H ₁₀ O ₄ cl ₂ 5 2 8 5 2 7 9 1 2 6 5
	(CH2)2-(O)-W	THF	5 % pd — c	ジオキマン <u>- 石油</u> ペンジン 8 4 番	1881850	5959. 549 1928 C18 H12 O4 Cl2 5952 388 1953
Q To	(H=CH-{ <b>()</b> -( <b>R</b> <b>(R</b>	トサクレン	ピペリジン	DMF-Eto H 78≰	226-228°C	5972 501 1968 C ₁₈ H ₁₆ O ₄ cl ₂ 5985 279 1968
000	((CH2)2-(0)-(e	тну	5 % pd - c	ジオキサン <u>石油 マ</u> シウン 8	125-127C	5973 348 1940 C ₁₈ H ₁₂ O ₄ cl ₂ 5952 353 1953
	•				_	
	•			-502-		

							特開 昭50-46666(7)			
•	標.	造式	反応溶媒	触 鉄	再 結 晶 溶 傑 収 率	mp °C	·分析值、	上が実測値	・下が計算値	
47.	05	- E CH= CH (O)	トリクレン	ピペリジン	DMF-EtoH 7 1 %	211-214°C	C ₁₆ H ₁₀ O ₄ c	5973 : 1 ₂ 5985 :	282 1968 279 1965	
	1	J /6/			ジオサン-n-ヘキサン THF-EtoH 3 9 秀					
					DMF-EtoH 6 2 %					
•	0	0 '			ジオキサンーロ <i>ー</i> ヘキサン 8 7 <b>%</b>					
					DMF-EtoH 8 0 %			.68.03 68.08	3.73 3.51	
5 2		- ¿ (Li) - [].	тну	5 <b>%</b> pd − c	EtoH 2 5 %	135-137°C	C16 H12 O8	-67.54 67.40		